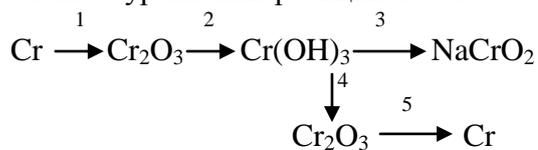


Контрольная работа по теме «Вещества и их свойства»

- Для получения натрия используют следующий метод:
 - Электролиз раствора NaCl;
 - Электролиз расплава NaCl;
 - Восстановление NaCl магнием;
 - Прокаливание карбоната натрия с углем
- Даны: сажа, белое олово, озон, алмаз. Количество химических элементов, образующих эти вещества:
 - 1;
 - 2;
 - 3;
 - 4.
- Натрий реагирует с обоими веществами пары:
 - этанол, углекислый газ;
 - хлорэтан., вода;
 - глицерин, метан;
 - бензол, кислород
- Определите класс каждого из веществ, дайте им названия:
HNO₃, P₂O₅, Mg, C₆H₅OH, C₄H₁₀, NaOH, CaCO₃, C₅H₁₀, CH₃COOC₂H₅, H₂O₂.
- Составьте уравнения реакций по схеме. Укажите условия течения реакций.



- В схеме реакции расставьте коэффициенты методом электронного баланса, укажите окислитель и восстановитель.
$$\text{HNO}_3 + \text{FeS} = \text{Fe}(\text{NO}_3)_2 + \text{S} + \text{NO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$$
- Решите задачу.** Латунные стружки (сплав меди с цинком) массой 10 г обработали избытком соляной кислоты, при этом выделилось 1,12 л газа (н.у.). Определите массовую долю каждого металла в данном сплаве.

